PAT-NO:

JP408268760A

DOCUMENT-IDENTIFIER:

JP 08268760 A

TITLE:

CERAMIC HEATER AND ITS PRODUCTION

PUBN-DATE:

October 15, 1996

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

KURANO, ATSUSHI

ANDO, IKUYA

YAMADA, KATSUNORI

KAMIYA, NOBUO

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME COUNTRY

NIPPONDENSO CO LTD

N/AN/A

TOYOTA CENTRAL RES & DEV LAB INC

APPL-NO:

JP07113930

APPL-DATE: April 14, 1995

INT-CL (IPC):

C04B035/584, C04B035/565 , C04B035/573 , C04B035/591

, C04B035/58 , F23Q007/00 , H05B003/14

# ABSTRACT:

PURPOSE: To optionally and easily set the rate of change in resistance of a

ceramic heater and to improve durability and productivity of the heater by

specifying the compositional ratios of the components of an electrically

conductive ceramic body which is obtained by molding a powdery mixture of

specific raw materials an sintering the resultant molding to form a specific

reaction product structure.

CONSTITUTION: In this production, a powdery raw material consists of 50.0wt.% of powdery Si<SB>3</SB>N<SB>4</SB> having a 10&mu; m average

Best Available Copy

particle size, 25.0 to 48.5wt.% of powdery MoSi<SB>2</SB> having a 1&mu; m average particle size and 1.5 to 25wt.% of powdery β -SiC having a 0.3μ m average particle size. To 100 pts.wt. of this powdery raw material, 10 pts.wt. of powdery B<SB>2</SB>0<SB>3</SB> is added as a sintering assistant and they are mixed together while stirring through adding a solvent and the resultant mixture is dried and, thereafter, a binder is added to the dried mixture and they are kneaded together to obtain a powdery mixture for a conductive ceramic body. The powdery mixture for the conductive ceramic body and a powdery mixture for an insulating ceramic body used as a supporting body 3 are employed for molding an integrally molded body provided with built-in electrode wires 4 and 5 by injection molding and the integrally molded body is sintered at 1750° C in an Ar atmosphere to form the conductive ceramic body. By the reaction caused at the time of performing the sintering, Mo<SB>5-</SB>XSi<SB>3</SB>C<SB>1-</SB>Y (0&le;X&le;2, 0&le;Y&le;1) is formed and Si<SB>3</SB>N<SB>4</SB>, MoSi<SB>2</SB> and

Mo<SB>5-</SB>XSi<SB>3</SB>C<SB>1-</SB>Y have their respective structures in areas continuous to each other.

COPYRIGHT: (C) 1996, JPO

## (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

## (11)特許出顧公開番号

# 特開平8-268760

(43)公開日 平成8年(1996)10月15日

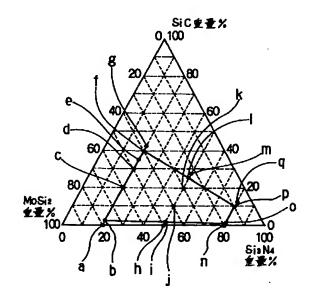
	庁内整理番号 0380-3K 審査請求	FI C04E F23G H05E C04E 未請求 請	7/00 3/14 3/5/56	 	102G 106A X B 101K (全12頁)	技術表示箇所
106		F 2 3 C H 0 5 E C 0 4 E	7/00 3/14 3/5/56	 	106A X B 101K	最終頁に続く
106		H05E	3/14 35/56	ļ i	X B 101K	最終質に続く
106		H05E	3/14 35/56	ļ i	B 101K	最終頁に続く
106		C 0 4 E	35/56		101K	最終質に続く
	審査請求					最終頁に続く
<b>守顧平7-113930</b>	審査請求	未請求書	求項の数	k4 FD	(全 12 頁)	最終頁に続く
<b>等顧平7-113930</b>		1				
		(71)出題	氏 00	0004260		
			日:	本電装株式	会社	
平成7年(1995)4月	14日		爱	加県刈谷市	昭和町1丁目	1番地
		(71)出版	人 00	0003609		
◆顧平7−39067			株	式会社豊田	中央研究所	
平7 (1995) 2月2日			爱	如県愛知郡	是久手町大字:	長湫字横道41番
日本(JP)			地	<b>カ1</b>		
		(72)発明	渚 倉	野 敦		
			爱	<b><b></b> 即果刈谷市</b>	昭和町1丁目	1番地 日本電
			装	朱式会社内		
		(74)代達	以 弁	里士 高橋	祥泰	
						最終質に続く
ŧ	類平7-39067 7 (1995) 2 月 2 日	7 (1995) 2月2日	類平7-39067 7 (1995) 2月2日 本 (JP) (72)発明	成7年(1995) 4月14日 愛 (71)出願人 000 類平7-39067 株 37(1995) 2月2日 愛 本(JP) 地 (72)発明者 倉)	成7年(1995) 4月14日 愛知県刈谷市 (71)出願人 000003609 株式会社豊田 を7(1995) 2月2日 愛知県愛知郡 本(JP) 地の1 (72)発明者 倉野 教 愛知県刈谷市 英株式会社内	領平7-39067 株式会社豊田中央研究所 7 (1995) 2 月 2 日 愛知県愛知郡長久手町大字 本 (JP) 地の 1 (72)発明者 倉野 敦 愛知県刈谷市昭和町 1 丁目 装株式会社内

## (54) 【発明の名称】 セラミックヒータ及びその製造方法

#### (57)【要約】

【目的】 抵抗変化率を任意にかつ容易に設定でき、耐久性及び生産性に優れた、セラミックヒータ及びその製造方法を提供すること。

【構成】 外部から供給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有する。導電性セラミック体は、Si3 N4 とMoSi2 とSiCとよりなる原料粉末に、金属化合物よりなる焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものである。Si3 N4 は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、20~80重量%含有されている。SiCの重量比に対するMoSi2 の重量比は1~40である。また、SiCの代わりに、Mo、Moの炭化物、Moのホウ化物からなる添加材を添加、混合してもよい。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 外部から供給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有するセラミックヒータにおいて、上記導電性セラミック体は、 $Si_3$  N<sub>4</sub> と $MoSi_2$  とSiCとよりなる原料粉末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、 $Si_3$  N<sub>4</sub> は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、20~80重量%含有されており、 $MoSi_2$  とSiCとの重量比( $MoSi_2$  の重量%/SiCの重量%)は1~40であり、且つ、焼結り、 $MoSi_2$  と $MoSi_3$   $MoSi_4$  と $MoSi_5$   $MoSi_5$ 

【請求項2】 外部から供給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有するセラミックヒータの製造方法において、上記導電性セラミック体は、Si3 N4とMoSi2とSiCとよりなる原料粉末に、焼結助材 20を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、Si3 N4 は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、20~80重量%含有されており、MoSi2とSiCとの重量比(MoSi2の重量%/SiCの重量%)は1~40であることを特徴とするセラミックヒータの製造方法。

【請求項3】 外部から供給される電力により発熱可能 な導電性セラミック体を有するセラミックヒータにおい て、上記導電性セラミック体は、Sia N4 とMoSi 2 と金属Mo, Moの炭化物又はMoのホウ化物の中か 30 ら選ばれる1種又は2種以上の添加材とよりなる原料粉 末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、 該混合粉末を成形し,加熱焼結したものであり,Siз N4 は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、2 0~80重量%含有されており、上記原料粉末の総量1 00重量%に対する、MoSi2 に含まれるMoの重量 比をA重量%とし、上記添加材に含まれるMoの重量比 をB重量%としたとき、上記A、Bには、0.025≦ B/A≤3の関係が成り立ち、且つ、焼結時に少なくと 形成させ、焼結後は少なくともSi3 N4 とMoSi2 とMO5-x Si3 C1-y とが混在し、Si3 N4 粒子を 包む少なくともMoSiz 粒子とMo5-x Si3 C1-y 粒子とが互いに連続する組織を有していることを特徴と するセラミックヒータ。

【請求項4】 外部から供給される電力により発熱可能な尊電性セラミック体を有するセラミックヒータの製造方法において、上記尊電性セラミック体は、Si3 N4とMoSi2 と金属Mo、Moの炭化物又はMoのホウ化物の中から選ばれる1種又は2種以上の添加材とより

なる原料粉末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、 $Si_3$  N4 は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、 $20\sim80$ 重量%含有されており、上記原料粉末の総量100重量%に対する、 $MoSi_2$  に含まれるMoO重量比をA重量%とし、上記添加材に含まれるMoO重量比をB重量%としたとき、上記A、Bには、 $0.025\leq B/A\leq 3$ の関係が成り立つことを特徴とするセラミックヒータの製造方法。

#### 10 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、ディーゼルエンジンの セラミックブロープラグ等に用いられるセラミックヒー タ及びその製造方法に関する。

#### [0002]

【従来技術】高耐熱性のセラミックヒータは各種製品への用途が広がってきた。そのため、セラミックヒータに用いられる導電体セラミック体の常温抵抗値と抵抗変化率(常温抵抗値と高温抵抗値の比)への要求が多様化している。ここで、常温抵抗値は導電部の断面積、長さ、又は導電材料の組成を変えて容易に変更できるが、抵抗変化率は導電材料によりほぼ一義的に決まり、抵抗変化率を変えるには導電材料の変更が必要となる。

【0003】任意の抵抗変化率を得る方法としては、例えば、特開昭60-28194号公報に示されているように、MoSizとSi3 N4とMgAl2 O4 (焼結助材)を原料とし、ホットプレス時の雰囲気ガスを窒素ガスとアルゴンガスとの混合比を変える。これにより、焼結後に形成されるMo5 Si3とMoSi2の比率を変えて、抵抗変化率の大きいMoSi2と抵抗変化率の小さいMo5 Si3との間において、導電材料の任意の抵抗変化率を得ることができる。

【0004】この方法により得た導電材料について、発明者らは抵抗変化率の試験を行った。抵抗変化率は、常温抵抗値に対する1000℃での抵抗値の比として求めた。MoSi2の抵抗変化率は5.0であり、Mo5Si3の抵抗変化率は1.4となった。そして、両材の混在比率を変えることにより、上記公報の抵抗変化率を有する導電体セラミック体が得られることが確認された。【0005】

【解決しようとする課題】しかしながら、上記公報のように、混合ガスの窒素分圧を0.3気圧以上にすると、通電試験による耐久後に抵抗値が上昇して耐久性が不十分となる。逆に混合ガスの窒素分圧が低いと、Mos Sis の生成量が少なく、任意の抵抗変化率が設定できない。そのため、MoSiz とMos Sis との抵抗変化率の間において、任意な抵抗変化率を有し、且つ耐久性に優れた導電材料を得ることが困難である。

とMoSizと金属Mo, Moの炭化物又はMoのホウ 【0006】そこで、耐久性に関し鋭意研究した。その 化物の中から選ばれる1種又は2種以上の添加材とより 50 結果、耐久後の抵抗値上昇は、通電高温下において、発 熱体の最高温度部のプラス側および支持体中央に存在す る金属酸化物よりなる焼結助材により形成された粒界ガ ラスが移動すること、粒界ガラスが分解しその中の酸素 原子が最高温度部のプラス側に拡散することにより、拡 散した酸素が最高温度部のプラス側でMoSizと反応 して表面で分解が起こるとともに表面層がMoSi2か ら変化することにより導電パスが切断されるためである ことがわかった。即ち、粒界ガラスの耐熱性は不十分で あった。しかし、窒素分圧が粒界ガラスの移動及び粒界 ガラスの分解に与える影響は、判明しなかった。

【0007】また、通常、セラミックヒータの生産設備 は生産能力が大きく、設備導入費も高い。そのため、導 電材料の多種多様の常温抵抗値と抵抗変化率とに合わせ て設備を導入することは困難である。それ故、1台の設 備で効率的な生産が必須となる。しかし、多種多様のヒ ータの生産は、焼結時の窒素ガスとアルゴンガスとの混 合比をその都度調整する必要があり、混合比を間違えや すく,管理面が煩雑となるとともに,生産性が悪い。

【0008】また、特開昭59-8293号公報、特開 昭62-82685号公報,特開平1-317170号 20 公報にも,種々のセラミックヒータが開示されている が、いずれも抵抗変化率の容易な設定と耐久性とを満足 するものではない。

【0009】本発明はかかる従来の問題点に鑑み、抵抗 変化率を任意にかつ容易に設定でき、耐久性及び生産性 に優れた、セラミックヒータ及びその製造方法を提供し ようとするものである。

#### 主: (内のの十冊よの報酬)

SKI (FILO DESCRIPTION											
試料	SiaN4 (重量%)	MoSia (重量%)	SiC (112%)								
b	20.0	78.0	2.0								
f	20, 0	40.0	40. 0								
р	80. 0	10.0	10.0								
0	80. 0	19.5	0.5								

【0013】Si3 N4 は、原料粉末100重量%の中 に、20~80重量%含まれている。20重量%未満の 場合には、導電性セラミック体の高強度化を実現するS i3N4 が少なくなりすぎ、使用中にクラックが発生す るおそれがあり、実用に供することができない。一方、 80重量%を越える場合には、導電性セラミック体の耐 40 久性が不足し実用化が困難となる。この理由は、絶縁性 セラミックであるSi3 N4 の量が多くなりすぎ、導電 パスの断面積が小さくなってしまい、通電時のストレス が過大となり導電部の変質が促進するものと考えられ る、上記導電パスとは、連続した導体セラミック体の経 路をいう。また、導電部とはSi3 N4 粒子を包み、連 続した導電セラミックとの混合組織をいう。

【0014】MoSizとSiCとの重量比(MoSi 2 の重量%/SiCの重量%)は、1~40である。こ \* [0010]

【課題の解決手段】本願に係る第1発明は,外部から供 給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有 するセラミックヒータにおいて、上記導電性セラミック 体は、Si3 N4 とMoSi2 とSiCとよりなる原料 粉末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用 い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、S i3 N4 は、上記原料粉末の総量100重量%に対し て, 20~80重量%含有されており, MoSi<sub>2</sub> とS 10 i Cとの重量比 (MoSi2 の重量%/SiCの重量 %) は1~40であり、且つ、焼結時の反応で少なくと 6Mo5-x Si3 C1-Y (0≤X≤2, 0≤Y<1)を 形成させ、焼結後は少なくともSi3 N4 とMoSi2 とMO5-x Si3 C1-y とが混在し、Si3 N4 粒子を 包む少なくともMoSi2とMo5-x Si3 C1-y 粒子 とが互いに連続する組織を有していることを特徴とする セラミックヒータにある。

4

【0011】本発明において最も注目すべきことは,導 電性セラミック体が、Siз N4 とMoSi2 とSiC とよりなる原料粉末を用い、これらの配合比が、図3に 示す三元組成図の4点b,f,p,oを直線により結ぶ 四辺形で囲まれる範囲(b, f, p, oを結ぶ直線上も 含む)内にあることである。上記のb,f,p,oの組 成は、表1に示す値(小数点第2桁目を四捨五入した 値)である。

[0012]

【表1】

※は増加し,逆に減少すると抵抗変化率も減少する。そし て,重量比が1未満の場合には,導電体セラミック体の 抵抗変化率の変動はみられない。逆に、重量比が40を 越える場合には、導電性セラミック体の耐久性が低下す るという問題がある。

【0015】上記原料粉末には,焼結助材が添加,混合 される。該焼結助材としては、例えば、Al2 O3, S iO2, MgAl2O4, MgO, ZrO2, Ta2O 5 等の金属酸化物, Y2 O3 , Nd2 O4 , CeO2 , Laz O3 , Ybz O3 等の希土類元素を含む金属酸化 物,A 1 N等の金属化合物,またはS i 等の金属のグル ープから選ばれる1種又は2種以上を用いることができ る。上記焼結助材は、上記原料粉末100重量部に対し て、3~30重量部添加、混合されていることが好まし い。3重量部未満の場合には、焼結性が悪化するおそれ の範囲内において上記重量比を増加すると、抵抗変化率※50 がある。一方、30重量部を越える場合には、比抵抗が 大きくなるおそれがある。その上、耐熱性も著しく低下 するおそれがある。

【0016】上記原料粉末と焼結助材とよりなる上記混合粉末を成形,加熱焼結すると,Mo5-x Si<sub>3</sub> C<sub>1-Y</sub> (0 $\le$ X $\le$ 2,0 $\le$ Y<1)が形成される。Mo5-x Si<sub>3</sub> C<sub>1-Y</sub> は,Mo5 Si<sub>3</sub> Cが基本組成であるが,5つのMo原子の中の2つは格子欠陥を起こしやすく,Cも格子欠陥を起こしやすいため,Mo5-x Si<sub>3</sub> C<sub>1-Y</sub> と表している。

【0017】次に、上記セラミックヒータを製造する方 10 法としては、例えば、外部から供給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有するセラミックヒータの製造方法において、上記導電性セラミック体は、Si3 N4とMoSi2とSiCとよりなる原料粉末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、Si3 N4は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、20~80重量%含有されており、MoSi2とSiCとの重量比(MoSi2の重量%/SiCの重量%)は1~40であることを特徴とするセラミックヒータの製造方法があ20る。

【0018】加熱焼結するための焼成雰囲気は、非酸化性雰囲気であることが好ましい。これにより、薄電性セラミックの変質を少なくすることができる。非酸化性雰囲気は、例えばアルゴンガスによりつくることができるが、本発明の効果が得られればいかなる雰囲気でもよい。

【0019】焼成温度は本発明の効果が得られる温度であればよい。焼成方法は、例えばホットプレス法があるが、これに限定されることなく、本発明の効果が得られ30るいかなる方法でもよい。尚、上記混合粉末は、有機物質系のバインダと混合され、所望形状に成形される。この際、可塑剤を添加、混合することができる。

【0020】次に、本願に係る第2発明は、外部から供 給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有 するセラミックヒータにおいて、上記導電性セラミック 体は、Si3N4とMoSi2と金属Mo,Moの炭化 物又はMoのホウ化物の中から選ばれる1種又は2種以 上の添加材とよりなる原料粉末に、焼結助材を添加、混 合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱 40 焼結したものであり、Si3 N4 は、上記原料粉末の総 量100重量%に対して、20~80重量%含有されて おり、上記原料粉末の総量100重量%に対する、Mo Si2 に含まれるMoの重量比をA重量%とし、上記添 加材に含まれるMoの重量比をB重量%としたとき、上 記A, Bには、0.025≤B/A≤3の関係が成り立 ち, 且つ, 焼結時に少なくともMos-x Si3 C 1-7 (0≤X≤2,0≤Y<1)を形成させ、焼結後は 少なくともSi3 N4 とMoSi2 とMo5-x Si3 C

Si<sub>2</sub> 粒子とMo<sub>5-x</sub> Si<sub>3</sub> C<sub>1-y</sub> 粒子とが互いに連続 する組織を有していることを特徴とするセラミックヒー タにある。

【0021】本発明において最も注目すべきことは、導電性セラミック体の原料が、SiaN4と、MoSi2と、金属Mo、Moの炭化物、又はMoのホウ化物の中から選ばれる1種又は2種以上からなる添加材とよりなる原料粉末を用いたものであること、MoSi2に含まれるMoの量(A重量%)と添加材に含まれるMoの量(B重量%)との比(B/A)を0.025~3としたことである。

【0022】Moの存在下では、MoSi2 はMoと反応してMo5 Si3 になり、Moと炭素との存在下では Mo5-x Si3 C1-y (0 $\leq$ X $\leq$ 2,0 $\leq$ Y<1)になる。Mo5-x Si3 C1-y は、Mo5 Si3 Cが基本組成であるが、第1発明と同様に、MoとCとが格子欠陥を起こし易いため、Mo5-x Si3 C1-y と表している。その他は、上記の第1発明と同様である。

【0023】上記セラミックヒータを製造する方法としては、例えば、外部から供給される電力により発熱可能な導電性セラミック体を有するセラミックヒータの製造方法において、上記導電性セラミック体は、Si3 N4とMoSi2と金属Mo、Moの炭化物又はMoのホウ化物の中から選ばれる1種又は2種以上の添加材とよりなる原料粉末に、焼結助材を添加、混合してなる混合粉末を用い、該混合粉末を成形し、加熱焼結したものであり、Si3 N4は、上記原料粉末の総量100重量%に対して、20~80重量%含有されており、上記原料粉末の総量100重量%に対する、MoSi2に含まれるMoの重量比をA重量%とし、上記添加材に含まれるMoの重量比をB重量%としたとき、上記A、Bには、0.025≦B/A≦3の関係が成り立つことを特徴とするセラミックヒータの製造方法がある。

#### [0024]

【作用及び効果】上記第1発明のセラミックヒータにおいては、焼結時に、一部のSiCはSiとCに分解する。Siはガス化して飛散する。Cは一部のMoSi2と反応してMo5 Si3より抵抗変化率が小さいMo5-スSi3 С1-Yとなる。導電バスでは、少なくともMoSi2とMo5-スSi3 С1-Yとが互いに連続する組織となる。即ち、Mo5-スSi3 С1-Yとが互いに連続する組織となる。即ち、Mo5-スSi3 С1-Yとが互いに連続する組織となる。即ち、Mo5-スSi3 С1-Yとの混在組織は、Si3 N4 粒子を包み、連続した組織からなる導電部を構成する。上記のMoSi2とMo5-スSi3 С1-Yとは、導電材であり、これらの総量により常温抵抗値が決定される。

1-y とが混在し、Si3 N4 粒子を包む少なくともMo 50 【0026】そして、SiCの添加量を増やす場合には

Mos-x Sia C1-y の形成量が増加し,逆にSiCの 添加量を減らす場合にはMo5-x Si3 C1-y の形成量 が減少する。このようにして、SiCの添加量を増減す ることにより、MoSi2 とMo5-x Si3 C1-y との 生成比率が変化する。MoSi2 は抵抗変化率が大き く, M O5-x S i 3 C1-y は抵抗変化率が小さい。その ため、導電性セラミック体の抵抗変化率は、MoSi2 とMo5-x Si3 C1-y との生成比率により決定され る。

【0027】従って、Si3 N4 の添加量と、MoSi 10 2 の添加量と、SiCの添加量とを変更するのみで、一 定のホットプレス条件下において任意の常温抵抗値と任 意の抵抗変化率とを、容易に得ることができる。

【0028】また、分解しないSiCの大部分は、焼結 助材により形成される粒界ガラスの中に取り込まれて、 その他の微細なSiCはSi3 N4 の中に取り込まれ る。これにより、粒界ガラス内の元素の拡散及び粒界ガ ラスの分解が抑制され、粒界ガラスの耐久性が向上す る。そのため,耐久性の高いセラミックヒータを得るこ とができる。

【0029】また、上記セラミックヒータの製造方法に よれば、上記の優れたセラミックヒータを容易に製造す ることができる。

【0030】次に、本願第2発明のセラミックヒータに おいては、焼結時、本発明の導電体セラミック体の組成 では、一部のMoSizと添加材のMoと有機物質の分 解残留物たる炭素若しくは添加材に含まれる炭素との間 に,

 $3MoSi_2 + (7-2X)Mo + (2-2)$ Y) C  $\rightarrow$  2 M o 5-x S i 3 C<sub>1-Y</sub>

なる反応が起こり、Mo5-x Si3 C1-y が生成する。 【0031】上記Mo5-x Si3 C1-y の生成量は、添 加材の量により決まり、本発明のように適当な添加量に すれば、MoSi2とMo5-x Si3 C1-y とを混在さ せることができ、その結果、導電パスは少なくともMo Si<sub>2</sub>とMo<sub>5-x</sub> Si<sub>3</sub> C<sub>1-Y</sub> との混在組織となり、S i3 N4 粒子を包む少なくともMoSi2 とMo5-xS i3 C1-Y とが互いに連続する導電部組織となる。

【0032】ここに、常温抵抗値は導電材であるMoS i2 とMO5-x Si3 C1-y との総量により決まり、抵 40 抗変化率は抵抗変化率の大きいMoSi2と抵抗変化率 の小さいMo5-x Si3 C1-y の比で決まる。

【0033】従って、Sia N4 の添加量とMoSia の添加量と添加材の添加量との重量比を変えれば、一定 のホットプレス条件下において,任意の常温抵抗値と任 意の抵抗変化率を容易に得ることができる。また、添加 材の余剰炭素又はホウ素の大部分は、焼結助材により形 成される粒界ガラス中に取り込まれる。これにより、粒 界ガラスの移動及び粒界ガラスの分解が抑制され、粒界 タの耐久性が高くなる。

【0034】また、上記セラミックヒータの製造方法に よれば、上記の優れたセラミックヒータを容易に製造す ることができる。

8

【0035】以上のごとく、本発明にかかるセラミック ヒータによれば、多種多様のヒータ生産において、加熱 焼結時に窒素とアルゴンガスの混合比をその都度調整す る必要がなく、セラミックヒータの耐久性及び生産性を 高くすることができる。

【0036】本発明によれば、抵抗変化率を任意にかつ 容易に設定でき、耐久性及び生産性に優れた、セラミッ クヒータ及びその製造方法を提供することができる。 [0037]

#### 【実施例】

#### 実施例1

本発明の実施例にかかるセラミックヒータについて、図 1,図2を用いて説明する。本例のセラミックヒータ は、ディーゼルエンジン用のグロープラグに用いたもの である。

20 【0038】セラミックヒータ1は、図1に示すごと く、電極線4、5により外部から供給される電力によっ て発熱可能な発熱体2を有している。発熱体2は、導電 性セラミック体であって、Si3 N4 (平均粒径10μ m)とMoSi2 (平均粒径1μm)とSiC (平均粒 径0.3µm)とよりなる原料粉末に、焼結助材として のY2 O3 を添加,混合し,成形し,加熱焼成したもの である。Si3 N4 は,原料粉末の総量100重量%に 対して50重量%含有されている。MoSizとSiC との重量比 (MoSiz の重量%/SiCの重量%) は 30 1~32.3である。

【0039】焼結時の反応においては、少なくともMo 5-x Sia C1-y (0≤X≤2, 0≤Y≤1)が形成す る。焼結後は少なくともSi3 N4 とMoSi2 とMo 5-xS i 3 C1-y とが混在し、S i 3 N4 粒子を包む少 なくともMoSi2 とMo5-x Si3 C1-y 粒子とが互 いに連続する組成が得られる。以下、これらにつき詳細 に説明する。

【0040】即ち、上記セラミックヒータ1は、図1に 示すごとく、円棒状の絶縁性セラミック体よりなる支持 体3と、支持体3の先端部に埋設されたU字状の上記導 電性セラミック体よりなる発熱体2と、支持体3の基端 部及び中央部に埋設された断面円形の電極線4.5とか らなる。

【0041】電極線4,5の基端部は,支持体3の外周 に露出してターミナル43、53を形成している。 電極 線4,5の先端部41,51は、発熱体2の両端面に接 続されている。電極線4,5は通常タングステン,モリ ブデン等の高融点金属又はその合金からなるが,本例に おいては断面円形のタングステン線を用いている。ター ガラスの耐久性が向上する。そのため、セラミックヒー 50 ミナル43、53の曲率半径は、支持体3の半径に等し

11

【0042】次に、上記セラミックヒータ1の製造方法 について説明する。発熱体2である導電性セラミック体 を製造するに当たり、まず、平均粒径10μmのSi3 N4 粉末と、平均粒径1μmのMoSi2 粉末と、平均 粒径0.3μmのβ-SiC粉末とを原料粉末とする。 原料粉末の総量100重量%に対して、Sia Na 粉末 は50.0重量%含有されている。MoSi2 粉末は2 5.0~48.5重量%, β-SiC粉末は1.5~2 5. 0 重量%の間で変化させる。MoSi2 とSiCと 10 の重量比 (MoSiz の重量%/SiCの重量%) は1 ~32.3cm3.

【0043】上記原料粉末に,その総量を100重量部 として、焼結助材としてのY2 O3粉末10重量部を添 加する。これをエタノール等の溶媒にて混合、撹拌し、 乾燥後パラフィン、アタックチックポリプロピレン、高 密度ポリエチレンよりなるバインダを加え、ニーダによ り180℃で3時間混練して、導電性セラミック体の混 合粉末を得る。

【0044】また、支持体3である絶縁性セラミック体 20 を製造するに当たり、まず、平均粒径0.7μmのSi 3 N4 粉末50.0重量%と平均粒径1μmのMoSi 2 粉末50.0重量%とを混合して原料粉末とする。こ の原料粉末に、その総量を100重量部として、焼結助 材としてのY2 O3 粉末10重量部を添加し、上記の導 電性セラミック体と同様の方法により、絶縁性セラミッ ク体の混合粉末を得る。

【0045】次に、上記の導電性セラミック体用の混合 粉末と、絶縁性セラミック体用の混合粉末とを用いて、 射出成形法により一体成形体を作製する。このとき、上 30 記電極線4,5は一体的に内蔵させておく。次に、この 一体成形体を一旦窒素雰囲気中500℃まで加熱して、 上記バインダを飛散させる。その後、1750℃、アル ゴン雰囲気において、ホットプレス法により加熱焼結し て, 導電体セラミック体を得る。

【0046】加熱焼結後,外形をφ3.5mmまで削 り、図1の形状にする。ここで、導電性セラミック体は 半円状断面で,断面積が2mm²,電極線4,5のプラ ス側端面から一端面までの導電部長さは14mmとす る、

【0047】上記セラミックヒータ1は、図2に示すご とく、ディーゼルエンジン用のグロープラグ19の先端 に取り付けられる。即ち、セラミックヒータは、支持体 3の側面に施したニッケルメッキ層を介して金属の中空 パイプ6に嵌着、ロウ付けされている。中空パイプ6 は、セラミックヒータ1を保持するとともに、電極線5 のターミナル53と電気的に接続されている。中空パイ プ6の外周には、両端開口筒状の金属ハウジング10の 先端部が嵌着、ロウ付けされている。 金属ハウジング1 0は、図示しないエンジンへの取り付けネジ101を有 50 【0054】

している。

【0048】電極線4のターミナル43には、支持体3 の基端部を覆うように、金属キャップ7がロウ付けされ ている。 金属キャップ 7には、 金属線8の一端が溶接さ れている。 金属線8の他端は中軸9の先端に溶接されて いる。中軸9の基端部に形成された雄ネジ部91は図示 しない電極と接続されている。中軸9は、ハンジング1 0内に嵌入されている。中軸9は、ハウジング10から ガラスシール11および絶縁ブッシュ12により電気的 に絶縁されている。絶縁ブッシュ12は,雄ネジ部91 に螺着されたナット13により固定されている。

【0049】上記のグロープラグ19は、図示しない電 源から中軸9、金属線8、金属キャップ7、電極線4、 発熱体2、電極線5、中空パイプ6、ハウジング10を 介して、図示しないグロープラグへの通電が可能となっ ている。

【0050】次に,本例のセラミックヒータの諸特性を 測定した。その結果、常温抵抗値は0.162~3.0 16Ω, 1000℃での抵抗値は0.653~4.31 3Ωであった。抵抗変化率(1000℃の抵抗値/常温 の抵抗値)は、1.43~4.03の間で変化した。そ して、MoSi2量を増加するに連れて導電体セラミッ ク体の抵抗変化率が増加し, 逆にMoSiz 量を減らす 場合には抵抗変化率も減少した。このことから、本例の セラミックヒータは、MoSiz とSiCとの添加量を 増減することにより、任意の抵抗変化率を容易に設定す ることができることがわかる。

【0051】次に、セラミックヒータが1200℃とな る電圧にて通電1分と通電停止1分とを繰り返して耐久 試験を行ったところ、19000~25000サイクル 目で、抵抗値が試験前に対して10%変化した。100 00サイクル以上であれば、実用上問題がないことか ら、本例のセラミックヒータは、その目標値をはるかに 上回っており、優れた耐久性を有しているといえる。 【0052】実施例2

本例においては、導電性セラミック体の混合粉末の組成 を変えて、セラミックヒータを作製し、その諸特性を測 定した。 導電性セラミック体の混合粉末は、 表2に示す ごとく、Si3 N4 とMoSi2 とβ—SiCとからな 40 る原料粉末, 及びA 1 2 O3 と Y2 O3 とからなる 焼結 助材の配合割合を変えて調製した。

【0053】その他は、実施例1と同様にして、各々の セラミックヒータを製造し、試料a~qとした。また、 Sia N4, MoSia, SiCの配合割合を, 図3の 三元組成図に示した。なお、図3の三元組成図中に示す 点a~qは,試料a~qに対応している。各セラミック ヒータについて、実施例1と同様の方法により、表2に 示す抵抗値,抵抗変化率,及び耐久性を測定した。その 結果を表2に示した。

表 2

【表2】

融	混合铅	末の組成	(重量	<b>B</b> )		*****	(0)	****	E1 & 14		
科	原料粉	原料粉末(重量%)			胁材	抵抗值	(Ω)	忆	聯	備 考	
Ľ	Si 2Na	MoSi z	SiC	A1 202	Y202	常温	1000°C	*			
а	20.0	80.0	0	0	10.0	0.015	0.074	4.93	12000	帕囲外	
ъ	20.0	78.0	20	0	10.0	0.021	0. 101	4. 81	18000		
С	20.0	60.0	20.0	10.0	0	0.150	0.603	4.02	20000		
đ	20.0	50.0	30.0	5.0	5.0	0.590	1.800	3.05	23000	範囲内	
e	20.0	45.0	35.0	0	10.0	1.228	2.763	2.25	22000	1	
f	20.0	40.0	40.0	0	10.0	1.706	2.731	1. 39	24000	1	
g	20.0	38.0	42.0	0	10.0	2.240	3. 158	1.41	23000		
h	50.0	50.0	0	0	10.0	0.122	0.514	4. 21	13000	範囲外	
i	50.0	48.5	1.5	0	10.0	0.162	0.653	4.03	19000		
j	50.0	40.0	10.0	0	10.0	0.404	1.402	3. 47	22000	AND DESCRIPTION OF THE PERSON	
k	50.0	30.0	20.0	0	10.0	1.312	3. 109	2.37	25000	範囲內	
1	50.0	25.0	25.0	0	10.0	3.016	4.313	1. 43	24000		
m	50.0	23.0	27.0	0	10.0	4. 274	6.026	1.41	25000	escops.	
n	80.0	20.0	0	0	10.0	4. 873	10.920	2.24	10000	範囲外	
0	80.0	19.5	0.5	0	10.0	6.026	11. 930	1. 98	16000	40.000-4-	
P	80.0	10.0	10.0	0	10.0	10.550	14.550	1.38	20000	範囲内	
q	82.0	8.0	12.0	0	10.0	13.760	19. 260	1. 40	22000	伦阻弹	

【0055】次に、測定結果について説明する。まず、 β-SiC無添加の、MoSiz とSia Na とを原料 粉末とした試料a、h、nについて説明する。MoSi 2 は導電性セラミックであるため、MoSi2 添加量が 多いaは、低い抵抗値、高い抵抗変化率となった。逆 に、その添加量が少ないnは、抵抗値は高く、抵抗変化 率は小さくなった。この結果から、MoSizの添加量 30 を変化させるだけでも抵抗変化率を変え得るが、抵抗値 も大きく変化し、一定形状の発熱体で所定の抵抗値と抵 抗変化率とを実現することは困難であることがわかる。 【0056】上記のように、Sia N4 とMoSia と の比率を変えるのみで、導電性セラミック体の抵抗値が 変化する理由は、導電パスの大きさがMoSi2の添加 量で決定されるためであると考えられる。

【0057】また、Si3 N4 とMoSi2 との比率を 変えるのみで、導電性セラミック体の抵抗変化率が変化 する理由は、文献等に示される導電性セラミック体の抵 40 抗変化率が導電部全体が導電体よりなるヒータの値であ るのに対し、本例のようにセラミックヒータが導電性セ ラミック体と絶縁性セラミック体との混合組織の場合 は、絶縁性セラミック体の混在による実質導電部の減 少,絶縁性セラミック体と導電体セラミック体との線膨 張係数の差による各粒子への熱応力により生ずる接触抵 抗等が、複雑に影響しているためであると考えられる。 【0058】次に、 $\beta$ -SiC添加の効果について、S i3 N4 量が50重量%の試料h, i, j, k, l, m により説明する。β-SiC量をi, j, k, 1, mと\*50 【0061】以上のことより, Si<sub>3</sub> N<sub>4</sub> が20~80

\*増してゆくと、抵抗変化率は小さくなる。そして、試料 1, mの結果より、所定量以上の $\beta$ —SiCを添加して も、もはや抵抗変化率は変わらなくなる。このことは、 Si<sub>3</sub> N<sub>4</sub> 量が20重量%の試料a, b, c, d, e, f, g, 及びSi<sub>3</sub> N<sub>4</sub> 量が80重量%の試料n, o, pについてもいえる。

【0059】以上の結果をまとめると、 $\beta$ —SiC量は MoSi<sub>2</sub> 量の1/40からMoSi<sub>2</sub> 量と同量までの 間, 即ちMoSi2 量とB-SiC量との重量比 (Mo Si2 の重量%/β-SiCの重量%) が1~40の間 において、 $MoSi_2$  量と $\beta$ -SiC量を適当に設定することにより、導電性セラミック体の寸法を変えること なく一定形状の発熱体で所定の抵抗値と所定の抵抗変化 率を有するセラミックヒータを容易に得ることができる ことがわかる。また、 B-SiCを添加すると耐久性も 大幅に向上すること、更に、本発明のセラミックヒータ の特性は焼結助材の影響を受けないこともわかる。

【0060】ここで、Si3 N4 は、80重量%を越え て添加すると、早期に常温抵抗値が変化し、実用化が困 難となる。その理由は、絶縁性セラミックであるSi3 N4の量が多くなりすぎ、導電パスの断面積が小さくな ってしまい、通電時のストレスが過大となり、導電部の 変質が促進されるものと考えられる。また、20重量% 未満の場合には、高い強度を実現するSi3 N4 が少な くなりすぎ、使用中にクラックが発生するため、この場 合にも実用に適さない。

重量%と、MoSi<sub>2</sub>とβ-SiCが総量で80~20 重量%であり、MoSi₂量とβ-SiC量の重量比 (MoSi<sub>2</sub>の重量%/β-SiCの重量%)が1~4 Oである原料粉末を出発原料とすることが望ましいとい える。即ち,図3の三元組成図において,b,f,p, oを直線により結ぶことより囲まれた組成範囲内の適当 な組成を選定することが望ましい。

【0062】以上,本発明の効果を*B*一SiCの添加の 例で述べたが、焼結時のSiCの分解により本発明の抵 抗値,抵抗変化率,及び耐久性が得られること,並びに 10 焼結時に $\alpha$ —S i Cが $\beta$ —S i Cに一部変化することか ら、αーSiCでも同様の効果が得られることが言え る。また、原料粉末のSi3 N4 はα-Si3 N4 粉 末、β-Si3 N4 粉末、α-Si3 N4 粉末とβ-S i3 N4 粉末との混合粉末により確認したが、全て、本 発明と同様の優れた効果が確認された。

【0063】また、平均粒径については、10μmのS i3 N4 粉末と,1μmのMoSi2 粉末と,0.3μ mOB-SiC粉末の例で述べたが、要は、焼結後にSi3N4 粒子を包む少なくともMoSi2 とMo5-x S i3 C1-Y 粒子が互いに連続した組織となった導電性セ ラミック体が形成されればよい。

【0064】我々の経験からは、Sia N4 の平均粒径 は、MoSi2 及びSiCの平均粒径の3倍以上であれ ばよい。3倍未満の場合には、MoSi2とMo5-x S i3C1-Y 粒子が連続した組織を形成しない場合があっ た。3倍以上としたのは、平均粒径が0.01~0.0 3μmと超微粒子のSiCを用いても、同様の結果が得 られたため、上限は設定しなかった。

#### 【0065】実施例3

本発明の実施例に係るセラミックヒータにおいては、導 電体セラミック体が、Sia N4 とMoSia とMoの ホウ化物(添加材)と焼結助材とを用いて製造されたも

【0066】上記導電体セラミック体の製造方法につい て説明する。まず、平均粒径10μmのα-Si3 N<sub>4</sub> 粉末と、平均粒径1μmのMoSiz 粉末と、平均粒径 1μmのMoB粉末とを原料粉末とする。原料粉末の総 量100重量%に対して、α-Si3 N4 粉末は50. O重量%添加されている。MoSiz 粉末は25.0~ 40 49.0重量%, MoB粉末は25.0~1.0重量% の間でそれぞれ変化させる。

【0067】上記原料粉末に、その総量を100重量部 として、焼結助材としてのY2 O3粉末10重量部添加 する。これをエタノール等の溶媒にて混合,攪拌し,乾 燥後パラフィン、アタックチックポリプロピレン、高密 度ポリエチレンよりなるバインダを加え、ニーダにより 180℃で3時間混練して、導電性セラミック体の混合 粉末を得る。

【0068】また、支持体である絶縁性セラミック体

は、平均粒径1μmのα-Si3 N4粉末50.0重量 %と平均粒径1 μmのMoSi2 粉末50.0重量%と を用いて、上記と同様にして、絶縁性セラミック体の基 本原料を得る。次に、上記の導電性セラミック体の混合 粉末と絶縁性セラミック体の混合粉末とを用いて、射出 成形法により一体成形体を作製する。一体成形体を一旦 窒素雰囲気中500℃まで加熱して、上記バインダを飛 散させる。その後、1730℃、アルゴン雰囲気におい て,ホットプレス法により加熱焼結する。これにより, セラミックヒータを得る。その他は、実施例1と同様で

14

【0069】次に、本例のセラミックヒータの諸特性を 測定した。その結果、常温抵抗値は0.258~3.3 82,1000℃での抵抗値は1.078~6.798 Ωであった。抵抗変化率(1000℃の抵抗値/常温の 抵抗値) は、4.18~2.01と変化した。このこと から、本例のセラミックヒータは、MoSiz と添加材 との添加量を増減することにより、任意の抵抗変化率を 容易に設定することができることがわかる。

【0070】次に、セラミックヒータの耐久試験を実施 20 例1と同様にして行なったところ、17000~180 00サイクル目で、抵抗値が試験前に対して、10%変 化した。実用上問題がない10000サイクルを遙に上 回っているので、本例のセラミックヒータは優れた耐久 性を有しているといえる。

## 【0071】実施例4

本例においては、導電体セラミック体の混合粉末の組成 とセラミックヒータの諸特性との関係を調査した。ま ず、Si3 N4 とMoSi2 との配合比がセラミックヒ 30 ータの諸特性に与える影響を調査した。

【0072】調査に当たり、まず、表3に示すごとく、 添加材を用いることなく、Si3 N4 粉末とMoSi2 粉末との配合比を変えて導電性セラミック体の混合粉末 を調製し,該混合粉末より各々セラミックヒータを作製 して、試料1~7とした。これらについて、表3に示す の諸特性を,実施例1と同様に測定した。

【0073】表3より明らかなように,常温抵抗値は絶 縁材であるSi3 N4 量が少ない試料1が低い。Si3 N4 量を試料2~7へと多くすると、常温抵抗値は順次 高くなる。また、耐久性については、Si3 N4 量が2 0重量%未満の試料1は使用中の繰り返し熱応力により 4000サイクルでクラックが発生し、実用化に適さな い。この理由は、Sia Na は、セラミックヒータの強 度向上に寄与するものであり、このSi3 N4 量が少な く、強度が低下したものと考えられる。

【0074】Si3 N4 を80重量%を越えて添加した 試料7も,早期に常温抵抗値が変化して,実用化が困難 であった。この理由は、絶縁性セラミックであるSi3 N4の量が多くなりすぎ、導電パスの断面積が小さくな

50 ってしまい、通電時のストレスが過大となり導電部の変

質が促進されるものと考えられる。表3の結果より、実用化を考えると、導電性の発熱体を形成するためのSi3 N4 量は、20~80重量%であることが望ましいといえる。

【0075】次に、表3の結果を踏まえ、 $Si_3N_4$ と  $MoSi_2$ と添加材としての金属Moとの配合比がセラミックヒータの諸特性に与える影響を調査した。即ち、 $Si_3N_4$ と $MoSi_2$ と金属Moとよりなる原料粉末を、表4、表5に示す配合割合で調製した。これらを用いて作製したセラミックヒータを、各々試料2、4、6、8~21とし、これらの諸特性を実施例1と同様に測定した。その結果を表4、表5に示した。

【0076】上記の結果について説明する。両表の中、B/Aは、Si3 N4 量とMoSi2 量と添加材としてのMo量との総重量100重量%に対する、MoSi2 に含まれるMo量をA重量%とし、添加材としてのMo量をB重量%としたときの重量比(B/A)である。MoSi2 に含まれるMoの量(A重量%)は、表5の中のMoSi2 の重量%の下の括弧内に記してある。

【0077】次に、上記測定結果について、考察する。まず、添加材としてのMoの添加のない、Si3 N4 と MoSi2 とを原料粉末とした試料2、4、6、の結果より(表3)、Si3 N4 とMoSi2 との重量比のみを変えるだけであっても抵抗変化率は変わるが、常温、\*

\*1000℃での抵抗値も大きく変化してしまい,一定形 状の発熱体で所定の常温抵抗値と抵抗変化率とを得るこ とは困難であることがわかる。その理由は,実施例2で 述べた。

16

【0078】次に、本発明の添加材としての金属Moの添加の効果を、Si3 N4の添加量が50重量%である試料4、13、14、15、16、17において説明する。Moを添加しない試料4の抵抗変化率は4.21である。そして、Mo量を試料13~17と増してゆく

10 と、抵抗変化率が小さくなる。そして、試料16,17 の結果より、所定量以上Moを添加しても、もはや抵抗変化率は変わらなくなる。この結果は、Si3 N4 の添加量が80重量%である試料6,18,19,20,2 1についてもいえる。

【0079】表4、表5の結果をまとめると、MoSizに含まれるMoの量(A重量%)と添加材としてのMoの量(B重量%)との比(B/A)が、0.025~3になるようにMoSiz量とMo量とを設定することにより、必要に応じて若干導電部の寸法を変えるのみでの近抗値及び所定の抵抗変化率を有するセラミックと一夕が、容易に得られることがわかる。更に、本発明は、焼結助材の影響を受けないこともわかる。

[0080]

【表3】

表3

試		の組成(国	(量部)	-	T	
料	原料粉	(量%)	烧粘助材	基抗量	耐久性 (計分)	備考
	Si 2N4	MoSi 2	Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	(Ω)		
1	18.0	82.0	10.0	0.013	4000	クラック発生
2	20.0	80.0	10.0	0. 015	12000	
3	35. 0	65.0	10.0	0.065	17000	
4	50.0	50.0	10.0	0.122	13000	
5	65.0	35.0	10.0	2.016	18000	
6	80.0	20.0	10.0	4.873	10000	
7	82.0	18.0	10.0	5. 983	8000	† — — — — — — — — — — — — — — — — — — —

[0081]

※ ※【表4】

17

表4

試料	混	合物末の	祖成 (i	重量部)	)		207.1	fred L fold to			3 14
	原料粉末(重量%)			烧粘助材		B/A	抵抗値(Ω)		斃	猕	備考
	Si aNa	MoSi z	Mo	Y,0,	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		常温	1000°C	446		ļ
2	20.0	80. 0 (50. 5)	0.0	10.0	0.0	0.0	0. 015	0. 074	4.93	12000	範囲外
8	20.0	78.8 (49.7)	1.2	10.0	0.0	0.024	0.023	0. 111	4.83	12000	
9	20.0	60. 0 (37. 9)	20.0	10.0	0.0	0.53	0. 195	0.581	2.98	13000	範囲内
10	20.0	40.0 (25.2)	40.0	10.0	0.0	1.59	0. 928	1.902	2.05	13000	
11	20.0	27.5 (17.4)	52.5	10.0	0.0	3.02	1.780	2.707	1.40	14000	帕那外
12	20.0	25.0 (15.8)	55.0	10.0	0.0	3. 48	1.920	2.707	1.40	12000	

[0082]

\*【表5】

表5

缸	混合粉末の組成 (重量部)									除精	備考
料	原料粉末 (重量%)			挖鞋	统轴动材		抵抗性		艷		
**	Si 🚜	MoSi 2	Mo	Y200	A1 202		常温	1000°C	•		
4	50.0	50.0 (31.5)	0.0	10.0	σo	ao	0. 122	0.514	4.21	13000	範囲外
13	50.0	(30 8) 43 0	1.0	5.0	5.0	0.032	0.201	0.824	4.10	17000	範囲内
14	50.0	(22 h)	15.0	0.0	10.0	0.68	1.532	4. 213	2.75	19000	
15	50.0	(15.8)	25.0	10.0	0.0	1.58	3, 233	6. 40I	1.98	17000	
16	50.0	17.5 (11.0)	<b>32.</b> 5	5.0	5.0	2.95	4.823	8. 565	1.42	18000	
17	50.0	15.0 (8.46)	35.0	10.0	0.0	3.70	4.953	6. 934	1.40	18000	和題外
6	80.0	(12 8)	0.0	10.0	0.0	0.0	4.873	10. 920	2.24	10000	
18	80. 0	19.7 (12.4)	0.3	10.0	0.0	0.024	4.982	11.016	2.22	14000	
L9	80. 0	10.0 (6.31)	10.0	10.0	0.0	1.58	7.528	12 195	1.62	13000	範囲内
20	80. 0	(4.42)	13.0	10.0	0.0	2.94	10.832	15. 381	1.41	12000	
21	80.0	(3,58)	14.0	10.0	O.O	3.69	12.654	17. 716	1.40	14000	範囲外

#### 【0083】実施例5

本例においては、添加材として、表6に示すMoの炭化 物又はMoのホウ化物を添加材として用い、該添加材と MoSi2 との配合比を変えて、セラミックヒータ(試 である。これらの試料の諸特性について測定し、表6に 示した。

【0084】表5に示す結果より、実施例4の表4、表 5の結果と同様に、MoSiz に含まれるMoの量(A 重量%)とMoの炭化物、Moのホウ化物からなる添加 材に含まれるMoの量(B重量%,表6の括弧内の値) の比(B/A)が、0.025≤B/A≤3である原料 粉末を出発原料にすることが望ましいといえる。

※【0085】結局、本発明は、Si3 N4 とMoSi2 と添加材とよりなる原料粉末100重量%に対して、S i3 N4 が20~80重量%であり、MoSi2 に含ま れるMoの量(A重量%)と、金属Mo、Moの炭化 料22~33)を製造した。その他は、実施例4と同様 40 物、ホウ化物の1種又は2種以上に含まれるMoの量 (B重量%)との比(B/A)が、0.025~3であ る組成が望ましい。

> 【0086】また、本例のセラミックヒータにおいて も,実施例2と同様に,Si3 N4 の平均粒径は,Mo Siz とMoとの平均粒径の3倍以上であることが望ま しい。

[0087]

【表6】

19 38

22	0									
H	混合粉	合物家の組成 (重量部) 抵抗機						-	F1.54	
#	混合物	末の組成	( <b>12</b> 12%)	麟	B/A	B/A (C)				報考
177	Si .N.	MoSi,	林成為	Y202		常组	1000°C	1		
22	50.0	(30.9)	MoB (0.90)	10.0	0.029	0.258	1.078	4 18	17000	(1)
23	50.0	(15.8)	lio8 25.0 (22.5)	10.0	1.42	3.382	6.798	2 01	18000	1 1
24	50.0	(10.1)	Mo8 34.0 (30.6)	10.0	3.03	4.568	6.441	1.41	16000	範囲外
25	50.0	(30. 9)	MozB <sub>s</sub> 1.0 (0.78)	10.0	0.025	0.238	0. 990	4.16	17000	帕里內
26	50.0	(£8)	Ko <sub>z</sub> B <sub>z</sub> 25,0 (18.5)	10.0	1.23	3. 189	6.568	2.06	16000	1
27	50.0	15.0 (9.48)	lio <sub>2</sub> B <sub>2</sub> 35, 0 (27, 3)	10.0	2.89	5.081	7. 268	1.43	18000	
28	50.0	(30. 9)	Mo <sub>2</sub> C 1.0 (0, 94)	10.0	0.030	0. 198	0.840	4.24	16000	
29	50.0	(1 <u>5</u> 8)	Wo+C 25.0 (23.5)	10.0	1. 49	3. 076	6.521	2 12	17000	
30	50.0	(12.0) (10.7)	16, C 33, 0 (31, 1)	10.0	2.91	4.787	6. 893	1.44	16000	
31	50.0	(\$0.9)	Mo8 0.5 (0.45) Mo±C 0.5 (0.47)	10.0	0.030	0.206	0.859	4.17	15000	
32	50.0	25.0 (15.8)	Mo.B. 15.0 (11.7) Mo.C. 10.0 (8.41)	10.0	1. 34	S 104	6.332	2.04	16000	
33	50.0	18.0 (10.1)	Mo.B. 15.0 (1).7) Mo 19.0	10.0	3.04	5. 248	7.344	1.40	18000	模題外

# 【図面の簡単な説明】

【図1】実施例1のセラミックヒータの断面図。

【図2】実施例1のセラミックヒータを設けたグロープラグの断面図。

【図3】実施例2の導電体セラミック体の三元組成図。

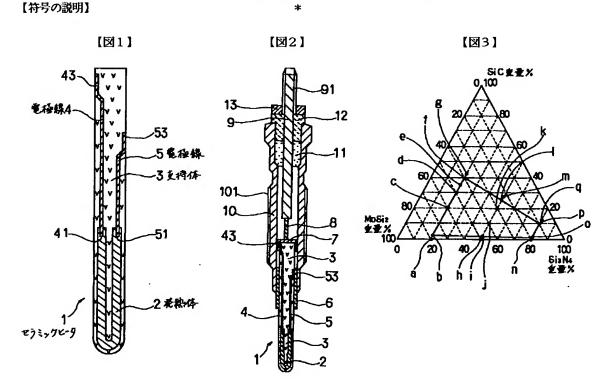
\*1...セラミックヒータ,

19...グロープラグ,

2... 発熱体,

3...支持体,

4,5...電極線,



# フロントページの続き

(51) Int. Cl.<sup>6</sup> 識別記号 庁内整理番号 FΙ 技術表示箇所

CO4B 35/56 F23Q 7/00 101U HO5B 3/14 35/58 102W

(72)発明者 安藤 郁也 (72)発明者 山田 勝則

> 愛知県刈谷市昭和町1丁目1番地 日本電 愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番 装株式会社内

地の1 株式会社豊田中央研究所内

(72)発明者 神谷 信雄

愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番 地の1 株式会社豊田中央研究所内

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER: \_\_\_\_\_

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.